

BUNDESREPUBLIK DEUTSCHLAND

EP04/11022

**PRIORITY
DOCUMENT**SUBMITTED OR TRANSMITTED IN
COMPLIANCE WITH RULE 17.1(a) OR (b)

REC'D 27 OCT 2004

WIPO PCT

**Prioritätsbescheinigung über die Einreichung
einer Patentanmeldung**

Aktenzeichen: 103 46 779.3

Anmeldetag: 08. Oktober 2003

Anmelder/Inhaber: BASF Aktiengesellschaft,
67056 Ludwigshafen/DE

Bezeichnung: Verfahren zur Abtrennung von Triethanolamin
aus einem durch die Umsetzung von Ammoniak
mit Ethylenoxid erhaltenden Stoffgemisch

IPC: C 07 C 213/10

Die angehefteten Stücke sind eine richtige und genaue Wiedergabe der ursprünglichen Unterlagen dieser Patentanmeldung.

München, den 12. August 2004
Deutsches Patent- und Markenamt
Der Präsident
Im Auftrag

Wehner

Patentansprüche

1. Verfahren zur kontinuierlichen, destillativen Abtrennung von Triethanolamin aus einem durch die Umsetzung von Ammoniak mit Ethylenoxid in flüssiger Phase unter Druck und bei erhöhter Temperatur erhaltenen Stoffgemisch aus Mono-, Di- und Triethanolamin sowie Ethanolamin-Ether und Wasser, dadurch gekennzeichnet, dass das Stoffgemisch in zwei Stufen destilliert wird, wobei in der ersten Stufe die Leichtsiederfraktion und die Schwertsiederfraktion entnommen und ausgeschleust werden und in der zweiten Stufe die Mittelsiederfraktion mit einem Gehalt an Triethanolamin von > 99,4 Gew.-% und Diethanolamin von < 0,2 Gew.-% destilliert wird.
2. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, dass die Destillation des Stoffgemischs in einer ersten Kolonne und einer mit dieser zusammengeschalteten zweiten Kolonne erfolgt.
3. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, dass die Destillation des Stoffgemischs in einer Trennwandkolonne erfolgt.
4. Verfahren nach Anspruch 3, dadurch gekennzeichnet, dass im mittleren Bereich der Trennwand das Stoffgemisch in die Kolonne zugeführt und Triethanolamin aus der Kolonne ausgetragen wird.

Verfahren zur Abtrennung von Triethanolamin aus einem durch die Umsetzung von Ammoniak mit Ethylenoxid erhaltenen Stoffgemisch

Beschreibung

5

Die Erfindung betrifft ein Verfahren zur kontinuierlichen, destillativen Abtrennung von Triethanolamin (TEA) aus einem durch die Umsetzung von Ammoniak mit Ethylenoxid in flüssiger Phase unter Druck und bei erhöhter Temperatur erhaltenen Stoffgemisch aus Mono-, Di- und Triethanolamin sowie Ammoniak, Wasser und Ethanolamin-Ether.

10

Es ist allgemein bekannt, dass ein nach einer fraktionierenden Destillation eines TEA-Rohprodukts, das durch Umsetzung von wässrigem Ammoniak mit Ethylenoxid und Abdestillieren von Monoethanolamin (MEA) und Diethanolamin (DEA) gewonnen wurde, erhaltenes und zunächst farbloses, reines TEA (Farbzahl: ca. 0 bis 20 APHA nach DIN-ISO 6271 (= Hazen)), sich nach einer Lagerzeit von ca. 4 bis 6 Wochen, auch im geschlossenen Gebinde und unter Lichtausschluss, allmählich leicht rosa und schließlich, besonders leicht beim Stehen am Licht, gelb bis braun verfärben kann. Dieser Effekt wird durch Einwirkung von höheren Temperaturen beschleunigt. (Siehe z.B.: G.G. Smirnova et al., J. of Applied Chemistry of the USSR 61, S. 1508-9 (1988), und Chemical & Engineering News 1996, Sept. 16, Seite 42, mittlere Spalte).

20

Gemäß Chemical & Engineering News 1996, Sept. 16, Seite 42, zersetzt sich bei erhöhter Temperatur ein Mol TEA in ein Mol Ethanolamin und zwei Mol Acetaldehyd. Acetaldehyd kondensiert zu Crotonaldehyd, der wiederum mit Ethanolamin eine Schiff'sche Base bildet. Diese ungesättigte Schiff'sche Base führt unter 1,4-Polymerisation zu farbigen Produkten im TEA.

25

30

Zur Beurteilung der Farbqualität vom reinem TEA hat sich neben den zeitaufwendigen Lagerversuchen, bei denen die APHA-Farbzahl (nach DIN-ISO 6271) des TEAs in Abhängigkeit von der Lagerzeit gemessen wird, der sogenannte Säureneutralisationstest bewährt.

Dieser Säureneutralisationstest erlaubt die Beurteilung der farblichen Lagerstabilität von frisch hergestelltem TEA innerhalb weniger Minuten.

35

Der Test wird in den japanischen Dokumenten JP-A-62 019 558 (Derwent Abstract Nr. 87-067647/10) und JP-A-62 005 939 (Derwent Abstract Nr. 87-047397/07) beschrieben, wonach das TEA mit Essigsäure, Zitronensäure, Schwefelsäure, Salzsäure oder Phosphorsäure behandelt (neutralisiert) wird und danach die Extinktion der Absorptionsbanden bei 420 nm und 530 nm gemessen wird. Tritt während der Durchführung des Tests keine augenscheinliche Rosaverfärbung des TEAs auf und bleiben die ge-

40

2

messenen Werte für die Extinktion genügend klein, so ist das TEA farblich lagerstabil, bleibt also über einen Zeitraum von mehreren Monaten farblos.

5 In der Literatur sind verschiedene Verfahren zur Herstellung von reinem und farblosem bis wenig gefärbtem TEA beschrieben.

EP-A-4015 beschreibt, dass Ethanolamine mit geringerer Verfärbung durch Zusatz von phosphoriger oder unterphosphoriger Säure während der Herstellung der Ethanolamine und/oder der destillativen Aufarbeitung erhalten werden.

10

EP-A-36 152 und EP-A-4015 erläutern den Einfluss der in Verfahren zur Herstellung von Alkanolaminen eingesetzten Werkstoffe auf die farbliche Qualität der Verfahrenserzeugnisse und empfehlen nickelfreie bzw. nickelarme Stähle.

5 US-A-3 819 710 offenbart ein Verfahren zur Verbesserung der Farbqualität von Ethanolaminen durch Hydrierung der rohen Ethanolamine in Gegenwart ausgewählter Katalysatoren. Das Verfahren ist jedoch technisch aufwendig und führt nicht zu einer TEA-Ware, die über mehrere Monate farblos bleibt.

20 US-A-3 207 790 beschreibt ein Verfahren zur Verbesserung der Farbqualität von Alkanolaminen durch Zugabe eines Borhydrids eines Alkalimetalls.

US-A-3 742 059 und DE-A-22 25 015 beschreiben die Verbesserung der Farbqualität von Alkanolaminen durch den Zusatz eines Alkanolaminesters der Borsäure bzw. Alkali-/Erdalkalimetallboraten.

25

Die Anwesenheit eines Hilfsstoffes zur Stabilisierung von TEA ist jedoch in vielen wichtigen Anwendungsbereichen des TEAs unerwünscht.

30 Die nachträgliche Zugabe kleiner Mengen Ethylenoxid zu frisch destilliertem TEA führt nach US-A-4 673 762 ebenfalls zu einer Entfärbung und Farbstabilisierung. Die Methode erscheint jedoch aus toxikologischen Gründen bedenklich:

35 GB-A-1 062 730 beschreibt ein Verfahren zur Reinigung von Ethanolaminen durch Reindestillation in Gegenwart von Silikaten oder Aluminaten.

JP-A-62 019 558 (Derwent Abstract Nr. 87-067647/10) berichtet über die Herstellung von qualitativ gutem TEA durch Behandlung von rohem TEA mit anorganischen Oxiden bei 170 bis 250°C und anschließender Destillation in Abwesenheit von Sauerstoff.

40

Ähnliche Ergebnisse werden gemäß JP-A-62 005 939 (Derwent Abstract Nr. 87-047397/07) erzielt, wenn rohes TEA unter Luftausschluss 1 bis 10 h auf 170 bis 250°C erhitzt und dann im Vakuum destilliert wird.

- 5 SU-A-326 178 (Derwent Abstract Nr. 63384T-AE) beschreibt die Herstellung TEA mit guter Farbqualität durch schonende Umsetzung von wasserfreiem Monoethanolamin (MEA) oder Diethanolamin (DEA) oder Mischungen beider Substanzen mit Ethylenoxid bei Temperaturen kleiner 50°C.
- 10 Ähnliche Ergebnisse werden gemäß SU-A-228 693 (Chem. Abstr. 70, 77305f (1969)) und GB-A-1 092 449 erzielt, wenn Ammoniak mit Ethylenoxid bei kleiner/gleich 35°C umgesetzt und die erhaltene Ethanolamin-Mischung unter Luftausschluss destilliert wird.

- 5 Vom wirtschaftlichen Gesichtspunkt sind solche Verfahren, bei denen die Umsetzungen mit Ethylenoxid bei niedrigen Temperaturen stattfinden, wegen der langen Verweilzeiten und der damit verbundenen niedrigen Raum-Zeit-Ausbeuten unrentabel.

- 20 Es war daher Aufgabe der Erfindung, ein Verfahren zur Abtrennung von Triethanolamin aus einem durch die Umsetzung von Ammoniak mit Ethylenoxid erhaltenen Stoffgemisch zu schaffen, nach dem eine hohe Reinheit des Triethanolamins erreicht werden kann. Die Herstellung von verkaufsfähiger Triethanolamin-Reinware soll zudem besonders einfach und wirtschaftlich sein.

- 25 Zur Lösung dieser Aufgabe werden die im Kennzeichen des Anspruchs 1 enthaltenen Maßnahmen vorgeschlagen.

Weitere Maßnahmen ergeben sich aus den Unteransprüchen 2 bis 4.

- 30 Die Erfindung verwendet ein Stoffgemisch, welches wie folgt erhalten wird. Zunächst wird z.B. gemäß EP-A-673 920, durch die Umsetzung von wässrigem Ammoniak mit Ethylenoxid in flüssiger Phase unter Druck und erhöhter Temperatur in einem geeigneten Reaktor ein Ethanolamin-Gemisch, enthaltend die Hauptkomponenten Monoethanolamin (MEA), Diethanolamin (DEA) und Triethanolamin (TEA), hergestellt.

- 35 Die Reaktionstemperaturen betragen hierbei im allgemeinen 110 bis 180°C, bevorzugt 120 bis 150°C, und die Drücke 50 bis 150 bar (5 bis 15 MPa), bevorzugt 75 bis 120 bar (7,5 bis 12 MPa). Das molare Verhältnis von Ammoniak zu Ethylenoxid beträgt 1 : 1 bis 100 : 1, bevorzugt 3 : 1 bis 50 : 1, besonders bevorzugt 4 : 1 bis 15 : 1, und der Ammoniak wird als 60 bis 99,99 %ige, bevorzugt 70 bis 95 %ige, wässrige Lösung eingesetzt. Das eingesetzte Ethylenoxid kann als Gesamtmenge auf einmal oder in zwei bis
- 40

zehn, bevorzugt zwei bis sechs, Teilmengen von jeweils 10 bis 70 Gew.-% (bezogen auf die Gesamtmenge) zugegeben werden.

5 Arbeitet man mit einem molaren Verhältnis von Ammoniak zu Ethylenoxid von mehr als 1 : 1, wird aus dem erhaltenen Produktgemisch anschließend in an sich bekannter Weise der überschüssige Ammoniak zusammen mit einem Teil des Wassers unter Druck und danach das restliche Wasser bei vermindertem Druck oder drucklos abdestilliert. Zurück bleibt ein im wesentlichen MEA, DEA und TEA enthaltendes Rohprodukt mit einem Wassergehalt kleiner 0,3 Gew.-%, bevorzugt kleiner 0,1 Gew.-%.

10

Nach der sich anschließenden destillativen Abtrennung des Monoethanolamins (MEA) bei vermindertem Druck verbleibt ein Rohprodukt bestehend aus DEA, TEA und geringen Mengen an Nebenkomponten, wie beispielsweise (2-(2-Hydroxyethoxy)ethyl)-di-(2-hydroxyethyl)-amin, (2-(2-Hydroxyethoxy)ethyl)-(2-hydroxyethyl)-amin und N,N'-Di-(2-hydroxyethyl)-piperazin. Ein typisches Rohgemisch enthält ca. 70 Gew.-% DEA und ca. 30 Gew.-% TEA.

15

Die Zusammensetzung dieses Rohprodukts kann je nach dem ursprünglich eingesetzten molaren Verhältnis von Ammoniak zu Ethylenoxid schwanken.

20

In der Regel kann das so erhaltene Ethanolamin-Gemisch direkt einer fraktionierenden Destillation unterworfen werden, bei der nacheinander reines DEA und TEA erhalten werden. Alternativ ist jedoch eine Vorgehensweise möglich, bei der dieses, im wesentlichen DEA und TEA enthaltende Rohprodukt, das einen Wassergehalt kleiner 0,3

25

Gew.-%, bevorzugt kleiner 0,1 Gew.-%, und einen Ammoniakgehalt kleiner 0,1 % Gew.-%, bevorzugt kleiner 0,01 Gew.-%, aufweist, mit 0,6 bis 1,2 Mol, bevorzugt 0,8 bis 1,1 Mol Ethylenoxid pro Grammatom an Stickstoff gebundenen Wasserstoff im

Rohprodukt bei Temperaturen von 110 bis 180°C, bevorzugt 120°C bis 180°C, in flüssiger Phase umgesetzt wird. Diese Umsetzung erfolgt im allgemeinen wie in der

30

GB-A-1 453 762 beschrieben. Bevorzugt erfolgt die Umsetzung in Rohrreaktoren und mehrstufig, wobei beispielsweise in einer ersten Reaktionsstufe bei Temperaturen von vorzugsweise 125 bis 165°C 50 bis 80 Gew.-% des eingesetzten Ethylenoxids, in einer zweiten Reaktionsstufe bei Temperaturen von vorzugsweise 150 bis 180°C die restliche Menge des eingesetzten Ethylenoxids umgesetzt wird und in einer dritten Umsetzungsstufe die Reaktion bei Temperaturen von 120 bis 150°C zu Ende geführt wird.

35

Das so erhaltene Stoffgemisch aus MEA, DEA und TEA sowie Ethanolamin-Ether und Wasser wird nach der Erfindung in zwei Stufen destilliert. Hierfür eignen sich übliche Destillationsvorrichtungen. Solche Vorrichtungen sind einem Fachmann bekannt. Es wird bevorzugt, eine Destillationskolonne mit wenigstens einer Quer- oder Längsunterteilung, ausgeführt in Form eines Bodens, einer Trennwand, geordneter Packungen oder Füllkörper, zu verwenden. Die Kolonne wird mit einer Temperatur im Sumpf von

40

zweckmäßig 160°C bis 210°C betrieben. Der gewählte Druck bewegt sich dabei bei Werten von 0,5 mbar bis 5 mbar. Die Kolonne wird so eingestellt, dass ein Rücklaufverhältnis von 0,05 bis 0,5, vorzugsweise von 0,1 bis 0,4 resultiert. Das aufzutrennende Stoffgemisch wird vorzugsweise in der oberen Kolonnenhälfte eingespeist.

5

Um ein effektives Abtrennen des Triethanolamins (TEA) zu ermöglichen, werden in einer ersten Destillationsstufe die Leichtsiederfraktion am Kolonnenkopf und die Schwertsiederfraktion am Kolonnensumpf entnommen und ausgeschleust. Die verbleibende Mittelsiederfraktion mit einem Gehalt an Triethanolamin von > 98,5 Gew.-% und Diethanolamin von < 0,2 Gew.-% wird in einer zweiten Stufe destilliert.

10

Aufgrund der Temperaturempfindlichkeit des Stoffgemischs ist es zweckmäßig, die Kolonne mit einem Verdampfer zu betreiben, der eine geringe Wandtemperatur sowie einen kleinen Flüssigkeitsinhalt aufweist. Insgesamt hat es sich als besonders günstig erwiesen, einen Fallfilmverdampfer zu verwenden. Der Kolonnensumpf und der Verdampfersumpf werden dabei so gestaltet, dass die Verweilzeit der Schwertsiederfraktion im Kolonnensumpf 1 min bis 60 min beträgt. Bei diesen Verweilzeiten wird ein Optimum aus der Abtrennung der Mittelsiederfraktion und der Vermeidung der Bildung unerwünschter Nebenprodukte erzielt.

5

20

Nach einer bevorzugten Ausführungsform des erfindungsgemäßen Verfahrens erfolgt die Destillation des Stoffgemischs in zwei zusammengeschalteten Destillationskolonnen (s. Fig. 1). Dabei wird das aufzutrennende Roh-TEA-Gemisch im allgemeinen dem oberen Teil einer ersten Kolonne (1) zugeführt. Am Kopf dieser Kolonne wird eine Leichtsiederfraktion entnommen und wieder in die Ethanolamin-Aufarbeitung zurückgeführt. Im Sumpf von Kolonne (1) können bei Bedarf hochsiedende Komponenten ausgeschleust werden. Die im ersten Destillationsschritt erhaltene Mittelsiederfraktion wird an einem Seitenabzug der Kolonne (1) entnommen, in das untere Ende der zweiten Destillationsstufe - Kolonne (8) - geleitet und destilliert. Es ist vorteilhaft, auch die Kolonne (8) mit wenigstens einer Quer- oder Längsunterteilung, ausgeführt in Form eines Bodens, einer Trennwand, geordneter Packungen oder Füllkörper, zu verwenden. Die in der Kolonne (8) entstehenden Hochsieder werden wieder in den mittleren Bereich von Kolonne (1) zurückgeführt. Am Kopf der zweiten Kolonne (8) fällt reines TEA an. Das Rücklaufverhältnis in der Kolonne (8) beträgt zwischen 0,2 und 0,7. Vorzugsweise werden die erste Kolonne und die zweite Kolonne mit annähernd gleichen Temperaturprofilen betrieben.

25

30

35

40

Gemäß einer besonders vorteilhaften Verfahrensvariante erfolgt die Destillation des Stoffgemischs in einer Trennwandkolonne. Eine Trennwandkolonne ist im Prinzip eine apparative Vereinfachung von zwei thermisch gekoppelten Destillationskolonnen. Sie enthält in der Regel eine senkrecht angeordnete und sich oberhalb und unterhalb der Zulaufstelle erstreckende Trennwand, welche die Kolonne in einen Zulaufteil und einen

Entnahmeteil unterteilt. Zur Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens kann die Trennwandkolonne als Füllkörper oder geordnete Packungen enthaltende Packungskolonne oder als Bodenkolonne ausgestaltet sein. Das Stoffgemisch wird im mittleren Bereich der Trennwand (13) in die Kolonne (12) eingeleitet (Fig. 2). Die erste Destillationsstufe wird im Zulaufteil (14) der Kolonne durchgeführt und die nach Entnahme der Leichtsiederfraktion am Kolonnenkopf und Schwertsiederfraktion am Kolonnensumpf verbleibende Mittelsiederfraktion wird im Entnahmeteil (15) der Kolonne destilliert, wobei der Austrag von reinem Triethanolamin (TEA) über einen Seitenabzug (20) im mittleren Bereich der Trennwand erfolgt und die in der zweiten Destillationsstufe entstehenden Hochsieder ebenfalls im Kolonnensumpf ausgeschleust werden.

Das erfindungsgemäße Verfahren liefert Triethanolamin (TEA) mit einem Reinheitsgrad von $> 99,4 \%$ und einer APHA-Farbzahl von ≤ 30 .

TEA in besonders guter Farbqualität mit Farbzahlen ≤ 20 und hoher Farbstabilität wird erhalten, wenn man, wie in EP 4015 beschrieben, eine wirksame Menge an Phosphoriger oder Unterphosphoriger Säure bzw. deren Derivate vor oder während der Ethanolamin-Synthese aus Ethylenoxid und Ammoniak bzw. im Laufe der destillativen Auftrennung des erhaltenen Ethanolamin-Gemisches zugibt. Vorzugsweise erfolgt die Zudosierung erst vor der TEA-Reindestillation. Erfolgt die Zugabe des Additivs nach der Umsetzung von Ethylenoxid und Ammoniak in der Destillation der daraus erhaltenen Ethanolamine, beträgt die zudosierte Menge zwischen 0,005 und 2 Gew.-% bezogen auf die Summe der Ethanolamine.

Die Erfindung wird nachfolgend unter Hinweis auf die Zeichnungen anhand von Ausführungsbeispielen näher erläutert.

Es zeigt

Fig. 1 einen Anlagenaufbau in schematischer Darstellung mit

- (1) einer ersten Kolonne umfassend
- (2) ein Abtriebsteil und
- (3) ein Verstärkungsteil,
- (4) einem Fallfilmverdampfer,
- (5) einem Kolonnenzulauf,
- (6) einem Kopfabzug,
- (7) einem Sumpfabzug sowie
- (8) einer zweiten Kolonne, die über
- (9) eine erste Verbindungsleitung und
- (10) eine zweite Verbindungsleitung mit der ersten Kolonne zusammengeschaltet ist und

(11) einen Kopfabzug für den Austrag von reinem TEA aufweist.

und

- 5 Fig. 2 eine Trennwandkolonne (12) mit
einer mittigen Trennwand (13), durch die
ein Zulaufteil (14) und
ein Entnahmeteil (15) gebildet wird,
10 einem Fallfilmverdampfer (16),
einem Kolonnenzulauf (17),
einem Kopfabzug (18),
einem Sumpfabzug (19),
einem Seitenabzug (20) für den Austrag von reinem TEA und
einem Seitenabzug (21) für die Entnahme eines DEA reichen Leichtsieder-
stromes.

Beispiele

Beispiel 1

- 20 340 kg/h eines Zulaufgemisches bestehend aus 76,4 % TEA, 22,4 % DEA, 1,1 %
Ethanolamin-Ether, 0,02 % Wasser und 0,1 % Phosphorige Säure werden flüssig mit
einer Zulauftemperatur von 180°C bei (5) der ersten Kolonne (1) zugeführt. Die Kolonne
wird bei einem Kopfdruck von 2 mbar betrieben. Am Sumpfabzug (7) der Kolonne
25 erfolgt die Ausschleusung von 50 kg/h eines Gemisches aus 93 % TEA und 6,9 %
Ethanolamin-Ether bei einer Temperatur von 190°C. Die Verweilzeit der Flüssigkeit im
Sumpf beträgt etwa 45 min. Am Kopfabzug (6) der Kolonne werden 120 kg/h eines
Gemisches aus 67 % DEA, 32,4 % TEA und 0,4 % Ethanolamin-Ether ausgetragen
und dem Ausgangsgemisch zugeführt. Die Temperatur dieses Stromes beträgt 99°C;
30 das Rücklaufverhältnis 0,2. Über die erste Verbindungsleitung (9) werden 240 kg/h
eines TEA reichen Stromes gasförmig entnommen und in die zweite Kolonne (8) einge-
leitet.

- 35 Die mit einer Gewebepackung ausgestattete Kolonne (8) wird bei 3,5 mbar Kopfvaku-
um betrieben. Das eintretende Zulaufgemisch besitzt eine Temperatur von 183°C. Das
Rücklaufverhältnis der Kolonne beträgt 0,4. Über die zweite Verbindungsleitung (10)
werden stündlich 70 kg eines Stromes zurück in die erste Kolonne (1) geleitet. Der
179°C heiße Strom enthält 98,9 % TEA, 0,4 % DEA und 0,7 % Ethanolamin-Ether. Am
Kopf (11) dieser Kolonne fallen bei einer Temperatur von 171°C 170 kg/h TEA mit ei-
40 ner Reinheit von 99,6 % an. Die Farbzahl dieses Produktes beträgt 2 APHA.

Beispiel 2

- 2300 kg eines Gemisches aus 1800 kg TEA, 490 kg DEA; 20 kg Ethanolamin-Ether, 500 ppm Wasser und 500 ppm Phosphorige Säure werden stündlich über die Zulaufleitung (17) einer Trennwandkolonne (12) gemäß Fig. 2 zugeführt. Die Kolonne wird bei 3 mbar Kopfvakuum betrieben. Die Zulauftemperatur beträgt ca. 100°C. Über den Kopfabzug (18) werden ca. 2400 kg/h eines DEA reichen Stromes entnommen. Etwa 800 kg/h davon werden in die DEA-Aufarbeitung zurückgeführt. Die restlichen 1600 kg/h gelangen als Rücklauf wieder in die Trennwandkolonne zurück, wobei die Menge hälftig auf den Zulaufteil (14) und den Entnahmeteil (15) verteilt wird. Etwa 450 kg/h Schwersieder werden im Sumpf der Kolonne angereichert und mit einer Temperatur von 190°C über den Sumpfabzug (19) ausgeschleust. Im Entnahmeteil (15) der Trennwandkolonne (12) wird TEA aufkonzentriert und mit einer Rate von 1050 kg/h flüssig über den Seitenabzug (20) entnommen. Es wird TEA mit einem Reinheitsgrad von 99,5 % erhalten. Der DEA-Gehalt beträgt 0,1%.

FIG.1

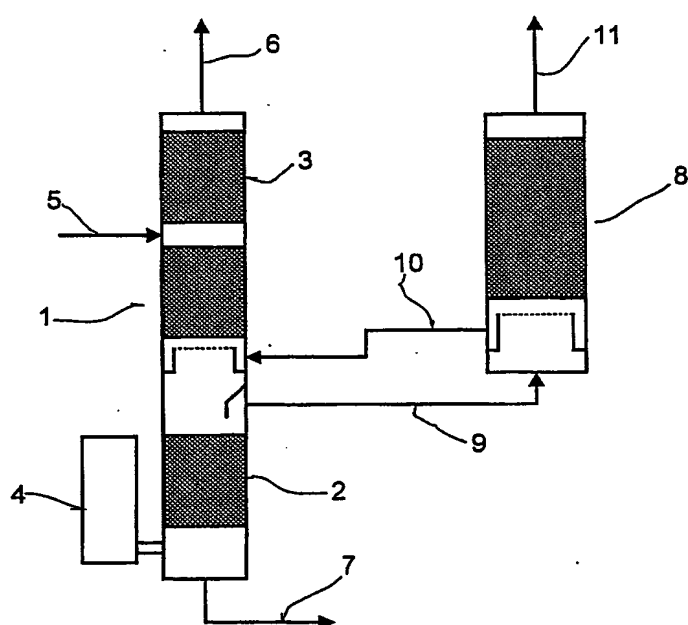
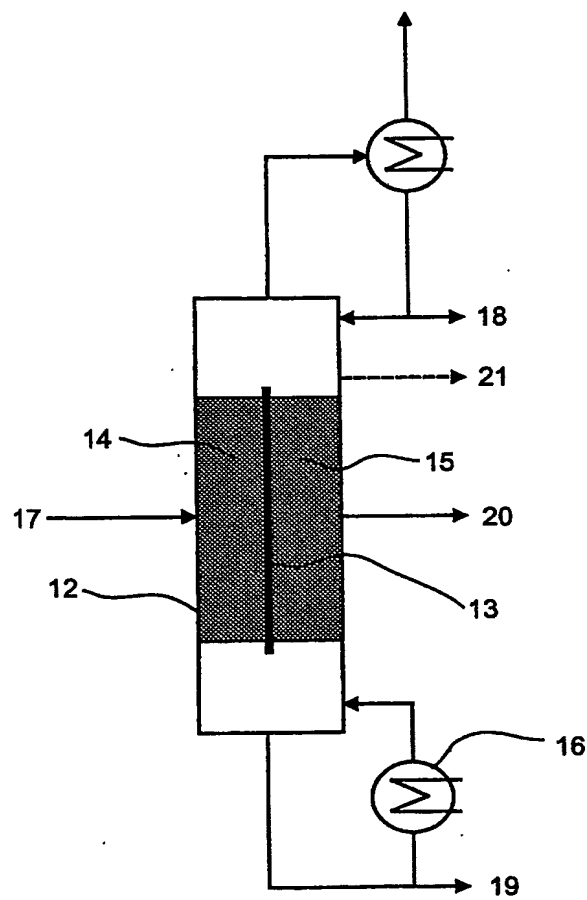


FIG.2



Verfahren zur Abtrennung von Triethanolamin aus einem durch die Umsetzung von Ammoniak mit Ethylenoxid erhaltenen Stoffgemisch

Zusammenfassung

5

Verfahren zur kontinuierlichen destillativen Abtrennung von Triethanolamin aus einem durch die Umsetzung von Ammoniak mit Ethylenoxid in flüssiger Phase unter Druck und bei erhöhter Temperatur erhaltenen Stoffgemisch aus Mono-, Di- und Triethanolamin sowie Ethanolamin-Ether und Wasser, bei dem das Stoffgemisch in zwei Stufen destilliert wird. In der ersten Stufe werden die Leichtsiederfraktion und die Schwersiederfraktion entnommen und ausgeschleust und in der zweiten Stufe wird die Mittelsiederfraktion mit einem Gehalt an Triethanolamin von $> 99,4$ Gew.-% und Diethanolamin von $< 0,2$ Gew.-% destilliert. Die Destillation des Stoffgemischs erfolgt vorzugsweise in einer ersten Kolonne und einer mit dieser zusammengeschalteten zweiten Kolonne oder in einer Trennwandkolonne.

10

15